# s jp04047000/pn

2 JP04047000/PN L10.

# BEST AVAILABLE COPY

#### => d 110 all

L10 ANSWER 1 OF 2 CAPLUS COPYRIGHT 2001 ACS

#### Clung References Full Text

1992:237848 CAPLUS

116:237848 DN

Detergent compositions for hard surfaces TI

Kato, Koji; Kanekyo, Takasumi

Mitsubishi Yuka K. K., Japan PΑ

Jpn. Kokai Tokkyo Koho, 3 pp. SO CODEN: JKXXAF

DT Patent

LA Japanese

ICM C11D017-00 IC ICS C11D003-37

46-6 (Surface Active Agents and Detergents) CC

FAN.CNT 1

PATENT NO.

KIND DATE \_\_\_\_ APPLICATION NO. DATE \_\_\_\_\_

A2 19920217 JP 04047000 ΡÏ

JP 1990-157176 19900615

The title compns., useful for automobiles, etc., comprise surfactants and water-insol. water-absorbing resins at mixing ratio 1/0.1 - 0.1/1 as essential ingredients. Thus, a furred white automobile body was cleaned with a compn. of Na alkylbenzenesulfonate 0.02, polyoxyethylene stearyl ether 0.01, Na metasilicate 0.30, Na tripolyphosphate 0.60, Diawet S-II [crosslinked poly(Na acrylate)] 0.07, and H2O 200 parts by brushing and rubbing with cotton cloth with the resultant reflectance 84.0%.

surfactant water absorbent polymer detergent; hard surface detergent; ST automobile detergent

IΤ Surfactants

(cleaning compns. contg. water-absorbing resins and, for hard surfaces)

TΤ

(for water, polymers, cleaning compns. contg. surfactants and, for hard surfaces)

ΙΤ Detergents

(cleaning compns., contg. surfactants and water-absorbing resins, for hard surfaces)

25549-84-2D, Poly(sodium acrylate), crosslinked ΙT

RL: USES (Uses)

(cleaning compns. contq. surfactants and, for hard surfaces)

98-11-3D, Benzenesulfonic acid, alkyl derivs., sodium salt 9005-00-9, TΤ Polyoxyethylene stearyl ether

RL: USES (Uses)

(cleaning compns. contg. water-absorbing resins and, for hard surfaces)

⑲ 日本国特許庁(JP)

⑩ 特許出願公開

# ⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 引

平4-47000

(5) Int. Cl. 5 C 11 D 17/00 識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成4年(1992)2月17日

7614-4H 7614-4H

П

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全3頁)

ᡚ発明の名称 硬表面洗浄剤組成物

②特 頤 平2-157176

❷出 願 平2(1990)6月15日

网発 明 者 加 藤 浩 二 三重県四日市市東邦町1番地 三菱油化株式会社化成品研

究所内

⑩発 明 者 金 清 隆 純 三重県四日市市東邦町1番地 三菱油化株式会社化成品研

究所内

⑩出 願 人 三菱油化株式会社 東京都千代田区丸の内2丁目5番2号

個代 理 人 弁理士 佐藤 一雄 外2名

明細・

1. 発明の名称

硬表面洗净剂組成物

2. 特許請求の範囲

界面活性剤と水不溶性の高吸水性樹脂とを必須 成分として含有してなり、その重量比が

1:0.1~0.1:1であることを特徴とする、 硬表面洗浄剤組成物。

3. 発明の詳細な説明

(発明の背景)

<技術分野>

本発明は、要表面洗浄剤組成物に関する。さらに詳しくは、本発明は、車輌、例えば自動車等、航空機の機体などの金属ないし金属塗装物表面、あるいはガラス表面を洗浄するのに好適な洗浄剤組成物に関する。

# <従来技術>

一般的に、車輌ないし自動車ボディに付いた水 アカやガラス表面の油の汚れ等は、金属やガラス 表面に強固に吸着している為に、一般洗剤により これを落とすのは容易ではない。例えば、自動車 ボディには、水アカの他、油性の汚れおよび砂利、 カーボンなどがこびり付いており、通常の洗剤で は落ちが悪くて汚れが残りやすい。

そこで、これらの汚れを落とす為に洗剤中にシリカ、アルミナあるいは天然砂等の硬質研摩剤後 粉末を投入する方法が用いられている。これらの 方法によるものは、洗浄効果の点で確かに改善が みられるものの、元の塗装面を却って傷つけ、本 来の光沢を失わせることがある。特に、最近の高 級車にみられるマイカ塗装、メクリック塗装の車 の場合にはこうした傷つけがよく発生する。

〔発明の概要〕

<要 旨>

本発明は、この様な問題点に解決を与えること を目的とするものである。本発明による硬表面洗

**特閒平4-47000 (2)** 

浄剤組成物は、水不溶性研摩剤を使用する勢りに 高吸水性樹脂を用いるものであって、使用時に高 吸水性樹脂の重量に対して約10~100C倍の 水を加える(指釈する)事により、界面活性剤溶 解液とそれを吸収潤滑した高吸水性樹脂ゲルとの 混合洗浄剤とするものである。

したがって、本発明による硬表面洗浄組成物は、 界面活性刺と水不溶性の高吸水性樹脂とを必須成 分として含有してなり、その重量比が1:C.1 ~0.1:1であること、を特徴とするものであ

#### <効果>

本発明による便表面洗浄剤組成物は、これを吸水させてゲル状としたものをブラシまたは布等でこすり付け洗いすれば、優れた洗浄効果を発揮する。このゲル状物は、適度な硬さをもったものなので、表面に傷をつけることなく通度な摩擦力を洗浄物表面に付与するとともに、汚れ面に一時付替して界面活性剤成分の浸透効率を高める。よって、これらの相乗的効果により洗浄効果が増強さ

のであり、この樹脂1gに純水100gを吸水させた時(即ち、100倍吸水時)の吸水ゲル強度がレオメーター(不動工業製NMR-2002J型、付属セル:直径2cm、円板状)にで測定した時の値が10g/cd以上、好ましくは20~50g/cd、である(但し、テーブルスピード5cm/分にてセルがゲルの中に入り込む時点をゲル強度とする)ものである。

高吸水性樹脂は、通常、自重の100~

1000倍の水を吸水するので、吸水後のゲルは 元の粒径の3~10倍に大きくなるのが普通であ る。したがって、吸水前の高水性樹脂の粒径があ まりに大きいものは、洗浄時に自動車ボディ等の 汚れ面へのゲルの一時不着性が低下するので好ま しくない。また、ゲル強度が10g/cd以下のも のでは、ゲルが柔らか過ぎて、適当な摩擦効果が 得られ難い。

したがって、高級水性樹脂は、平均粒径および ゲル強度に関する上記条件が充足されるものの中 から選択することが望ましい。 れる事になるものと思われる。

[発明の具体的説明]

#### <界面活性剤>

本発明で使用する界面活性剤は、洗浄力が強いものが好ましい。従って、本発明では(イ)陰イオン性界面活性剤、具体的には一S03M基、一C00M基、一OPO3M基(ここで、Mはアルカリ金属またはアルカリ土類金属を示す)を塩、カリ金属またはアルキルベンゼンスルホン酸塩アルコールで表面活性剤、具体的エステル塩、アルキルエーテル、ポリオキシエテルンといる。ポリオキシエテルントル・フェニルエーテル、ポリオキシエチレンンを設置の化合物の混合物が使用可能である。

#### <水不溶性の高吸水性樹脂>

また、本発明で使用する水不溶性の高吸水性樹脂は、好ましくは、平均粒径が1~300μのも

水不溶性高吸水性樹脂は数々のものが使用可能である。本発明では、例えば(イ)デンプン・アクリル酸塩・グラフト重合体架橋物、(ロ)ポリアクリル酸塩染橋物、(ハ)アクリル酸塩・アクリル酸塩・アクリル酸エステル共重合体架橋物、(ニ)アクリル酸エステル、酢酸ピニル共重合体架橋物のケン化物、(ホ)アクリル酸塩・アクリルアミド共重合体架橋物及び(ヘ)ポリアクリロニトリル架橋物の加水分解物からなる群より選ばれた一種または二種以上のものが使用できる。

#### <配合比>

界面活性剤と高吸水性樹脂との配合比は、重量 比で1:0.1~0.1:1.0、好ましくは 1:0.3~0.3:1、である。

### <任意成分>

本発明による硬表面洗浄剤組成物は、必須成分 としての上述の界面活性剤および高吸水性樹脂を 所定割合で含有してなるものであるが、このよう な洗浄剤組成物には数々の化合物を任意成分とし て含ませることができる。したがって、本発明に よる要表面洗浄剤組成物はこのような任意成分を 含んでなるものをも包含するものである。

本発明の任意成分の典型例は洗剤ビルダーであり、その具体例としては例えば下記のものがある。
(イ) 正 燐 酸 塩 ( $Na_3PO_4$ 、 $Na_2BPO_4$ 、

- (ハ)ポ ウ 鞘(Na2SO4)、
- (二) 硅酸ソーダ ( $Na_2O \cdot nSiO_2$  ( $n=2\sim3$ ))、
- (ホ) 炭酸ソーダ (Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)、
- (へ) ホウ酸ソーダ (Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>・5H<sub>2</sub>O (または $10H_2O$ ))。

このような任意成分の配合量は、界面活性剤と 高吸水性樹脂の絶量に対して30倍以下、好まし くは5倍~20倍、である。

#### (実験例)

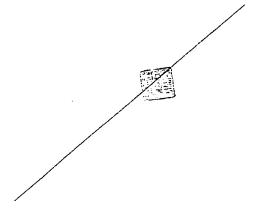
## 実施例1

下記の①~❸をそれぞれ下記に示される割合で

シリカ粉末(平均粒径20μ、モース硬度8)を 同量使用する以外は同様の配合して比較洗浄剤組 成物2を作成した。

#### <洗浄試験>

ボディーにひどく水アカの付着した白色塗装の 自動車を被試験体として、前記3種類の洗浄剤組 成物を使用し、ブラシ及び綿布にてこすり洗い試 験を実施した。その結果を表・1 および表・2 に 示した。



配合して、本発明の硬表面洗浄剤組成物を作成した。

①アルキルペンゼンスルホン酸ソーダ

0.02部

②ポリオキシエチレン (20モル) ステアリルエーテル〇、01部

③メタ珪酸ソーダ

0.3088

④トリポリ燐酸ソーダ

C. 60部

⑤高吸水性樹脂 (ポリアクリル酸ナトリウム深橋物) ⑥水

200部

(注)

①は陰イオン性界面活性剤であり、②は非イオン性界面活性剤であり、③および④は添加剤ビルダーである。⑤は三要油化(株)製、商品名ダイヤウェットS-II(平均粒径150μ、ゲル強度20g/cd)を使用した。

# 比較例1

配合例1の⑤の高吸水性樹脂のみを添加せず、 他は同様の配合にて比較洗浄剤組成物1を作成した。

# 比較例2

配合例1の⑤の高吸水性樹脂を使用する替りに、

	本発明による硬表面 洗浄剤組成物	比较充产利用成物;	比較洗净利組成物2
自動作ボディー			
の汚れ落ち程度	◎大変良打	△汚れが少し残る	1
②堂袋表面外板	傷がつかない	御がつかない	報告な母がっく
客ガラス			
①汚れ落ち程度 ◎大変良好	<b>⑤大変良好</b>	△汚れが少し残る	◎人 <b>季</b> □ 17

表面反射率 84.0 77.0 80.5	/	本発明による硬装面 統作剤組成物	比较洗净剂和成物1	比较充净剂组成物2
	表面反射率 (%)	84.0	77.0	1

~

表面反射用計(媒真笔色(株)製、TC・6D型)を使用して、洗浄後の自動車ポディー表面の反射率を測定した。(数値が大きい程、装面の光形が良い事を

,